

Aqueous coating compositions containing polyester containing carboxyl groups

Patent Number: ☐ US4172822
Publication date: 1979-10-30
Inventor(s): PATZSCHKE HANS-PETER (DE)
Applicant(s): HERBERTS KURT DR & CO (DE)
Requested Patent: ☐ DE2824418
Application Number: US19780912058 19780602
Priority Number(s): AT19770003983 19770606
IPC Classification: C08L67/02
EC Classification: C08G18/08B6C, C08G18/42E, C08G63/123, C08G63/20, C08G63/46, C09D167/00, C09D175/06
Equivalents: ☐ AT352842B, AT398377, ☐ BE867738, BR7803607, ☐ CH640546, ☐ ES470492,
☐ FR2393822, ☐ GB1603049, ☐ IT1158743, JP1027090B, JP1552302C,
☐ JP54003195, MX148321, ☐ NL186392C, ☐ NL7806109, PL207384,
☐ SE427664, SE7806526, ☐ US4220568

Abstract

A carboxyl-group-containing polyester having an acid number of from 30 to 150, a hydroxyl number of from 20 to 150 and a Patton alkyd constant of from 0.9 to 1.2 which contain in co-condensed form (A) SATURATED ALCOHOLS SELECTED FROM THE GROUP CONSISTING OF DIHYDRIC ALIPHATIC, POLYHYDRIC ALIPHATIC, DIHYDRIC CYCLOALIPHATIC, AND POLYHYDRIC CYCLOALIPHATIC ALCOHOLS, (B) DICARBOXYLIC ACIDS SELECTED FROM THE GROUP CONSISTING OF ALIPHATIC, AROMATIC AND CYCLOALIPHATIC DICARBOXYLIC ACIDS, (C) CYCLIC CARBOXYLIC ACIDS SELECTED FROM THE GROUP CONSISTING OF TRIBASIC AND POLYBASIC CYCLIC CARBOXYLIC, CHARACTERIZED IN THAT OF THE CO-CONDENSED COMPOUNDS (C), WHICH ARE ONLY ATTACHED TO THE POLYESTER THROUGH A CARBOXYL GROUP, AT LEAST ONE OTHER CARBOXYL GROUP IS CONDENSED WITH A COMPOUND SELECTED FROM THE GROUP CONSISTING OF ALIPHATIC MONOALCOHOLS HAVING FROM 3 TO 20 CARBON ATOMS, CYCLOALIPHATIC MONOALCOHOLS HAVING FROM 3 TO 20 CARBON ATOMS AND SECONDARY AMINES CONTAINING FROM 6 TO 36 CARBON ATOMS, A PROCESS FOR ITS PREPARATION, AND AN AQUEOUS COATING COMPOSITION CONTAINING IT.

Data supplied from the esp@cenet database - I2

19 BUNDESREPUBLIK
DEUTSCHLAND



DEUTSCHES
PATENTAMT

12 Pat ntschrift
11 DE 2824418 C2

51 Int. Cl. 5:
C08G 63/20
C 09 D 167/00

21 Aktenzeichen: P 28 24 418.0-44
22 Anmeldetag: 3. 6. 78
43 Offenlegungstag: 21. 12. 78
45 Veröffentlichungstag
der Patenterteilung: 9. 8. 90

ETL

DE 2824418 C2

Innerhalb von 3 Monaten nach Veröffentlichung der Erteilung kann Einspruch erhoben werden

20 Unionspriorität: 32 33 31
06.06.77 AT A3983-77

72 Patentinhaber:
Herberts GmbH, 5600 Wuppertal, DE

74 Vertreter:
Türk, D., Dipl.-Chem. Dr.rer.nat.; Gille, C., Dipl.-Ing.,
Pat.-Anwälte, 4000 Düsseldorf

72 Erfinder:
Patzschke, Hans-Peter, Dr., 5600 Wuppertal, DE

56 Für die Beurteilung der Patentfähigkeit
in Betracht gezogene Druckschriften:

DE-PS	9 43 715
DE-AS	16 45 130
DE-AS	12 42 779
US	35 11 797

Carboxylgruppenhaltige Polyester, Verfahren zu deren Herstellung und deren Verwendung für wässrige Überzugsmittel

DE 2824418 C2

Beschreibung

Die vorliegende Erfindung betrifft einen carboxylgruppenhaltigen Polyester mit einer Säurezahl von 30 bis 150, einer Hydroxylzahl von 20 bis 150 und einer Patton'schen Alkydkonstante von 0,9 bis 1,2, ein Verfahren zur Herstellung dieser Polyester sowie deren Verwendung für wäßrige Überzugsmittel.

Der Einsatz von Kunstharzen, die mit Wasser verdünnbar sind, ist für die Lacktechnik von hoher Bedeutung, weil durch Verringerung des Gehaltes an organischen Lösungsmitteln den Umweltschutzbedingungen entgegengekommen und die Feuer- und Explosionsgefahr herabgesetzt wird. So werden in der DE-PS 943 715 Kombinationen von OH- und COOH-gruppenhaltigen Alkydharzen mit niedermolekularen härtbaren Phenolaldehyd-Kondensationsprodukten beschrieben, deren geringe Stabilität später zum Einsatz von Phenolresolcarbonsäuren (DE-AS 11 33 775, Spalte 1, Zeilen 26 bis 36) geführt hat. Nach der DE-AS 12 42 779 (Spalte 1, Zeilen 20 bis 24) werden aus einem Gemisch von offreien Trimellithsäure-Polyester und Aminoplastharzen oder Polyester und Phenoplastharz schlechtere Eigenschaften erhalten als aus den reinen Polyestern ohne Vernetzungsmittelzusatz. Die gesteigerten Anforderungen an die Stabilität durch das Elektrophorese-Verfahren führte zu Bemühungen, die Stoffeindeichtheit durch Präkondensation zwischen Trimellithsäure-Harz und Vernetzungsmittel zu erhöhen (DE-AS 15 33 068, DE-AS 15 70 419). Die hierbei verwendeten Alkydharze sind mit ungesättigten oder gesättigten Fettsäuren modifiziert. In der DE-AS 16 45 130 werden luftwässrige wasserlösliche Trimellithsäurealkyde unter Verwendung von Alkydharzen von Polyalkoholen mit mindestens einem nicht verätherten Hydroxylrest und bis zu 10 Gew.-% Vorläuffettsäuren beschrieben. Eine Überprüfung der in den oben genannten Patentschriften genannten Bindemittel zeigt bei längerer Anwendung in einem Elektrophoresebecken Oberflächenstörungen und Veränderungen des elektrischen Verhaltens, die durch Oxidations- und Hydrolyseerscheinungen zu erklären sind. Aus den US-PS 35 11 797 sind Trimellithsäure-Alkydharze mit geringem Anteil an Fettalkoholen bekannt, die für Polisch-Emissionen verwendet werden. Um die Polisch-Wirkung zu erzielen, wird ein hoher Schmelzpunkt von 65 bis 135° C, vorzugsweise 80 bis 110° C gewünscht. Er wird erreicht durch eine höhere Säurezahl von 105 bis 250 und einem geringen Anteil an Fettalkohol im Verhältnis zur Tricarbonsäure. Aus den angeführten Beispielen errechnen sich Alkydkonstanten von $K = 0,73$ bis $0,9$, was mit der hohen Säurezahl zusammenhängt, und OH-Zahlen von 3 bis 90. Derartige Harze sind jedoch für den Korrosionsschutz ungeeignet. Die hohe Säurezahl bewirkt zwar eine gute Wasserlöslichkeit, jedoch ist die Korrosionsschutzwirkung derartiger Harze außerordentlich schlecht. In der US-PS 30 55 753 werden Glykole, Tricarbonsäuren und Monoalkohole gemeinsam zu Alkydharzen verköcht, die als elektrophoretisch abscheidbare Harze ungeeignet sind, weil sie aufgrund der gegebenen Mol-Verhältnisse entweder durch den zu hohen Monoalkoholüberschuß zu niedrigmolekular werden, oder einen zu hohen Alkoholüberschuß brauchen, um ohne Geliergefahr synthetisiert werden zu können.

Die Erfinder der vorliegenden Anmeldung haben nunmehr gefunden, daß die Alterungsbeständigkeit stark verschlechtert wird durch anhydrierte Fettsäuren oder Polycarbonsäuren wie Phtalsäure, Tetrahydrophthalsäure oder Trimellithsäure, die durch ihre Addition als Halbestere sehr labil an das Kettengerüst angeknüpft sind und die nach der Hydrolyse wasserlöslich sind. Es wurde überraschenderweise gefunden, daß diese Nachteile weitgehend dadurch vermieden werden können, wenn man die nachfolgend definierten Polyester verwendet.

Gegenstand der vorliegenden Erfindung sind demgemäß die in den Patentansprüchen definierten Polyester, das Verfahren zur Herstellung dieser Polyester und die wäßrigen Überzugsmittel, die diese Polyester enthalten.

Da alle Alkydharze versäuerungsbefähig Estergruppen enthalten, ist es überraschend, aus einer Kombination von mit Monoalkoholen modifiziertem Polyester sowie blockierten Polyisocyanaten und/oder Formaldehyd-Kondensationsharzen als Vernetzungsmittel und gegebenenfalls OH-gruppenhaltigen Modifizierungsmitteln einen stabilen, hochwertigen Embrenlack zu erhalten, wenn vorzugsweise eine strenge Auswahl bezüglich der Einzelkomponenten und der Mengenverhältnisse getroffen und ein spezielles Herstellungsverfahren eingehalten werden. Der Embau von speziellen Dicarbonsäuren ermöglicht dabei den Aufbau eines hydrolysestabilen Kettengerüsts und die Abstimmung der geeigneten Säurezahlen und Hydroxylzahlen mit den gewünschten mittleren Molekulargewichten, wobei für den Polyester Molekulargewichte von etwa 1000 bis 8000, speziell 3000 bis 6000 bevorzugt sind.

Der erfindungsgemäße carboxylgruppenhaltige Polyester mit einer Säurezahl von 30 bis 150, einer Hydroxylzahl von 20 bis 150 und einer Patton'schen Alkydkonstante von 0,9 bis 1,2 ist erhältlich durch Umsetzung von

- a) zwei- und/oder mehrwertigen aliphatischen und/oder cycloaliphatischen gesättigten Alkoholen,
- b) aliphatischen aromatischen und/oder cycloaliphatischen Dicarbonsäuren, und
- c) 0 bis 50 Mol.-% von drei- und/oder mehrbasischen cyclischen Carbonsäuren, zu einem OH-gruppenhaltigen Polyester und dessen weitere Umsetzung mit 50 bis 100 Mol.-% der drei- oder mehrbasischen cyclischen Carbonsäuren, mit einem Monoalkohol und/oder einem sekundären Amin, oder dessen weitere Umsetzung mit 50 bis 100 Mol.-% eines Vorcondensates aus drei- oder mehrbasischen cyclischen Carbonsäuren und einem Monoalkohol und/oder einem sekundären Amin, so daß mindestens eine Carboxylgruppe, jedoch nicht alle Carboxylgruppen des gleichen Säuremoleküls mit aliphatischen und/oder cycloaliphatischen Monoalkoholen mit 3 bis 20 C-Atomen und/oder sekundären Aminen mit 6 bis 36 Kohlenstoffatomen teilkondensiert sind.

Der wesentliche Kern der Erfindung liegt also darin, daß bei Verwendung von mehr als zweibasischen aromatischen Carbonsäuren, die über nur eine Carboxylgruppe in den Polyester einkondensiert sind, mindestens eine der freien Carboxylgruppen, und zwar vorzugsweise mindestens eine derjenigen Carboxylgruppen, die zu einer der anderen Carboxylgruppen dieser Säure in Oräustellung steht, mit einem aliphatischen und/oder

cycloaliphatischen Monoalkohol mit 3 bis 20, vorzugsweise 6 bis 18, besonders bevorzugt 8 bis 13 Kohlenstoffatomen teilverestert ist.

Die Polyester enthalten vorzugsweise 0,3 bis 3,0, besonders bevorzugt 0,5 bis 2,5 Milliäquivalente aliphatische, aromatische und/oder cycloaliphatische Dicarbonsäuren pro Gramm Harz einkondensiert.

Die Herstellung der Polyester gemäß der Erfindung erfolgt in an sich bekannter Weise durch Umsetzung der Ausgangsstoffe, wobei zur Vermeidung von Trübungen oder Gelbildungen stufenweise zweckmäßig wie folgt gearbeitet wird:

1. Die Veresterung von bevorzugt aromatischen und cycloaliphatischen Dicarbonsäuren, die kein intramolekulares Anhydrid bilden können, mit bevorzugt Dialkoholen, die entweder sekundäre OH-Gruppen oder durch β -Substitution sterisch behinderte primäre OH-Gruppen enthalten, wobei durch Alkoholüberschuß ein OH-gruppenhaltiger Polyester entsteht. Als Dicarbonsäuren finden Verwendung: Isophthalsäure und Terephthalsäure, 1,3- und 1,4-Cyclohexandicarbonsäure oder alkylsubstituierte Dicarbonsäure wie Butyrisophthalsäure. Besonders bevorzugt wird Isophthalsäure. Zum Erzielen von Verzweigungen kann ein Teil der Dicarbonsäuren durch eine entsprechende Menge Tricarbonsäure wie Trimellitsäureanhydrid in das Harzmolekül über alle Carboxylgruppen einkondensiert werden. Andererseits können auch Dimethylester wie Terephthalsäuredimethylester oder 1,4-Cyclohexandimethylester durch Umesterung eventuell in Gegenwart von Umesterungskatalysatoren in den Polyester eingeführt werden.

Als Dialkohole werden z. B. eingesetzt Neopentylglykol, Hydroxipivalinsäureneopentylglykolester, Hexandiol-2,5, 1,4-Bis-(hydroxymethyl)-cyclohexan, 1,1-Isopropyliden-bis-(p-phenoxi)-2-propanol, 2,2,4-Trimethylpentandiol-1,3. Als Dialkohol kann auch der Glycidylester von α -verzweigten Fettsäuren, wie Versatidsäure verwendet werden, weil die Fettsäure hydrolysestabil in den Molekülverband eingebaut ist. In Spezialfällen ist auch der Einsatz von Epoxiharzen möglich, deren Epoxigruppen mit ungesättigten Fettsäuren oder vorzugsweise Benzoesäure oder entsprechenden Monoalkoholen umgesetzt worden sind. Ein anteilweiser Einsatz von Polyolen mit mehr als zwei OH-Gruppen wie Trimethylolpropan oder Pentaerythrit ist zum Einstellen geeigneter OH-Zahlen und Viskositäten möglich. Das gleiche gilt für eine geringfügige Modifizierung zur Elastifizierung mit langkettigen Dialkoholen wie Hexandiol-1,6 oder von aliphatischen Dicarbonsäuren wie Adipinsäure oder dimere Fettsäure. Die Veresterung dieses Vorkondensats wird in bekannter Weise azotrop oder in der Schmelze bei erhöhten Temperaturen (über 190°C) vorgenommen und liefert ein klares Produkt mit einer Säurezahl von 0 bis 50, besonders 5 bis 25 und einer Viskosität von 200 bis 3000 mPas bei 25°C gemessen in 75%iger Butylglykol-Lösung.

2. Um die Löslichkeit im wäßrigen alkalischen Medium zu ermöglichen, müssen in den OH-haltigen Polymeren zusätzlich Carboxylgruppen eingeführt werden. Dazu erfolgt eine Umsetzung bei Temperaturen unter 190°C mit einer aromatischen oder cycloaliphatischen Dicarbonsäure, die durch Defunktionalisierung mit einem langkettigen, aliphatischen hydrophoben Monoalkohol und/oder einem sekundären Amin aus einer Polycarbonsäure mit mehr als zwei Carboxylgruppen wie Trimesinsäure, Hemimellithsäure, Prehnitsäure, Mellophansäure, Benzolpentacarbonsäure usw. entstanden ist. Besonders einfach gestaltet sich das Verfahren bei Einsatz von anhydridhaltigen Verbindungen wie Trimellithsäureanhydrid, Pyromellithsäureanhydrid oder entsprechenden hydrierten Ringsystemen, sowie Cyclopentanetetracarbonsäureanhydrid oder Pyrazintetracarbonsäureanhydrid. Die Polycarbonsäuren werden im Zweitopfverfahren stöchiometrisch mit soviel Monoalkohol und/oder sekundärem Amin umgesetzt, daß eine Dicarbonsäure erhalten bleibt, die anschließend zu dem OH-gruppenhaltigen Polyester bei Temperaturen von etwa 150 bis 190°C zugegeben wird.

In der Praxis hat sich die Herstellung geeigneter carboxylgruppenhaltiger Halbester oder Halbamide in Gegenwart des OH-gruppenhaltigen Polyesters als Eintopfverfahren durch Zugabe von etwa stöchiometrischen Mengen Monoalkohol und/oder sekundärem Amin und Trimellithsäureanhydrid in der angegebenen Reihenfolge bewährt. Als Monoalkohol können eingesetzt werden gradkettige oder verzweigte, gesättigte oder ungesättigte, primäre, sekundäre oder tertiäre, besonders bevorzugt primäre und/oder sekundäre Alkohole. Es können auch Gemische, insbesondere isomere Gemische dieser Alkohole eingesetzt werden. Bevorzugt sind aliphatische C₆ bis C₁₈-Monoalkohole sowie Benzylalkohol und seine Alkylsubstitutionsprodukte. Besonders bevorzugt werden verzweigte C₈ bis C₁₃-Iso-Monoalkohole. Besonders hydrolysestabile Halbester werden durch Verwendung von α -verzweigten Monoalkoholen oder sekundären Monoalkoholen wie Cyclohexanol oder sekundär Methyl-Octylalkohol erhalten. Als sekundäre Amine können verwendet werden solche mit 6 bis 36 Kohlenstoffatomen, vorzugsweise 8 bis 24 Kohlenstoffatomen. Beispiele hierfür sind Di-(isobutyl)amin, Di-(2-äthylhexyl)amin, N-Butyl-cyclohexylamin.

Die Molverhältnisse der Gesamt Rezeptur werden so gewählt, daß bei der gewünschten Säurezahl von 30 bis 150, zweckmäßig 35 bis 100, bevorzugt 40 bis 60, eine für den jeweiligen Anwendungszweck geeignete Viskosität erreicht wird. Sie beträgt etwa 200 bis 3000, zweckmäßig 250 bis 2000 mPas, bevorzugt 300 bis 1500 mPas, 50%ig in Butylglykol gemessen bei 25°C. Die Patton'sche Alkydkonstante (K = Gesamtanzahl geteilt durch die Zahl der Säureäquivalente) bewegt sich dabei etwa zwischen 0,9 und 1,2, zweckmäßig von 0,93 bis 1,05, bevorzugt zwischen 0,94 und 1,0. Der gewählte Alkoholüberschuß ergibt im fertigen Harz eine Hydroxylzahl von 20 bis 150, bevorzugt von 30 bis 90. Durch den Aufbau dieses Harzes wird gewährleistet, daß die durch Hydrolyse entstehenden ersten Spaltprodukte — Monoalkohol oder Trimellithsäure-Monoester — ohne Störungen elektrophoretisch mit dem Film abgeschieden werden.

Die erfindungsgemäßen carboxylgruppenhaltigen Polyester können zur Herstellung von Überzugsmitteln zusammen mit Vernetzungsharzen und Modifizierungsmitteln verwendet werden. Im folgenden werden die hierzu benötigten Vernetzungsharze und Modifizierungsmittel und deren Herstellung beschrieben:

Unter verätherten Formaldehyd-Vernetzungsharzen werden verstanden Aminoplaste, Phenoplaste oder (Meth)acrylamid-Copolymerisate, deren Methylolgruppen mit niederen Alkoholen veräthert sein können. Durch die Gruppierungen werden die Harze zwar wasserdispersierbar, aber nicht wasserlöslich, so daß im allgemeinen keine klaren Lösungen beim Verdünnen mit Wasser entstehen. Die Herstellung von geeigneten Vernetzungsharzen soll für die EC-Beschichtungen frei von Fremdelektrolyten wie anorganischen oder organischen Salzen sein, wie sie als Katalysatoren oder Emulgatoren verwendet werden. Sie reagieren bei Wärmeeinwirkung entweder untereinander durch Kondensation oder durch Reaktion mit den im Harzverband noch vorhandenen reaktiven Gruppen wie OH oder COOH-Gruppen des Polyesters. Als Aminoplaste sind bekannt verätherte Harnstoff-Formaldehyd-Kondensationsharze, Melamin-Formaldehyd-Kondensationsharze. Geeignete Beispiele sind die Handelsprodukte der American Cyanamid Company, z. B. Cymel 300, Cymel 301, Cymel XM-1116 oder Cymel XM 1125 oder der Monsanto z. B. Resimene 745 oder 735.

Das Mischpolymere wird aus folgenden Monomeren hergestellt:

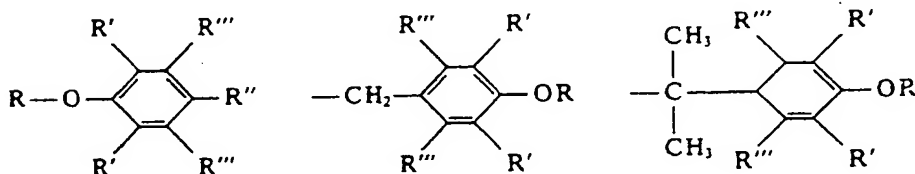
10 bis 50 Gew.-%	N-Methyloläther der (Meth)acrylamide
0 bis 20 Gew.-%	α,β -ungesättigte (Meth)acrylsäureester mit wenigstens einer Hydroxylgruppe, wie z. B. Hydroxipropyl(meth)acrylat oder 1,4-Butandiol-monoacrylat
40 bis 80 Gew.-%	ein oder mehr ungesättigte Monomere, die keine weiteren reaktiven Gruppen enthalten, wie z. B. Styrol, Vinyltoluol oder (Meth)acrylsäureester.

Die Lösungspolymerisation erfolgt bei einem Festkörper von 70 bis 90 Gew.-% unter Zusatz radikalischer Initiatoren. Die eingesetzten Lösungsmittel sind völlig oder teilweise mit Wasser mischbar und gestatten nach der Neutralisation eine störungsfreie weitere Verdünnung mit Wasser. Bevorzugt sind niedrige Monoalkylglykoläther, wie Äthylglykol oder Butylglykol. Alkohole wie n- oder sekundär Butanol, Isopropanol allein oder zusammen mit einem Ätheralkohol oder Diacetonalalkohol können ebenfalls verwendet werden.

Der Einbau von N-Methyloläther kann auch durch polymeranaloge Umsetzung von einpolymerisiertem (Meth)acrylamid mit Formaldehyd und Monoalkoholen, derjenige von OH-Gruppen durch Umsetzung von einpolymerisierter (Meth)acrylsäure mit Monoepoxiden erfolgen. Die Auswahl der einzelnen Komponenten erfolgt im allgemeinen nach der Verseifungsbeständigkeit und dem Härte- bzw. Weichheitsgrad, der mit dem entsprechenden Produkt erzielt werden soll.

Geeignete wärmeresponsive Phenolharze sind handelsübliche Aryl-, Alkyl- oder Aryl-Alkyl-Phenolharze vom Resol-Typ, die einen erheblichen Anteil an Methylolgruppen bzw. Methyloläthergruppen enthalten.

Die Phenolharze können sehr niedrigmolekular sein, wie Methylolphenoläther der Formel



R = Alkyl oder Alkenyl, gegebenenfalls halogeniert, vorzugsweise chloriert

R' = H, —CH₂OH

R'' = —CH₂OH

R''' = H oder Alkyl

Die Alkyl- oder Alkenyl-Gruppen enthalten 1 bis 6, vorzugsweise 1 bis 4 Kohlenstoffatome. Phenolharze können auch durch Kondensation von ein- und/oder mehrkernigen Phenolen mit Formaldehyd oder Formaldehyd liefernden Verbindungen wie Paraformaldehyd hergestellt werden. Besonders gut eignen sich Resole aus Bisphenol A, eventuell unter Zusatz von geringen Mengen Alkylphenol, insbesondere wenn pro phenolische OH-Gruppe etwa 1 bis 2 Moleküle Formaldehyd angelagert worden sind. Die Methylolgruppen können teilweise veräthert sein mit Methanol, Propanol, Butanol usw. Es können sowohl wasserunlösliche wie auch carboxylgruppenhaltige Phenolharze verwendet werden; jedoch wird der Einsatz wasserunlöslicher Phenolresole bevorzugt. Die Herstellung geeigneter Phenolharze ist bekannt und wird hier nicht beansprucht. Das Harz wird gelöst in möglichst wenig stark hydrophilen Lösungsmitteln wie Methylglykol, Äthylglykol, Isopropanol oder sekundär Butanol usw.

Wenn gemäß der Erfindung blockierte Polyisocyanate als Vernetzungsmittel eingesetzt werden, werden diese in das Basis harz emulgiert. Die blockierten Polyisocyanate sollen in der wässrigen Phase lagerstabil sein und bei Wärmeeinwirkung nach Abspalten der Schutzgruppe mit den im Harzverband noch vorhandenen reaktiven Hydroxyl- und/oder Carboxylgruppen vernetzen. Blockierte Polyisocyanate werden durch Umsetzen stöchiometrischer Mengen Polyisocyanat und monofunktionaler Verbindungen mit aktivem Wasserstoff erhalten. Als Blockierungsmittel sind geeignet Phenole, Kresole, Lactame, Oxime, Acetessigester, Thiophenole, Phthalimid, Imidazol, Acetylaceton, Malonester, Alkohole usw. Im blockierten Isocyanat sollen keine freien Isocyanatgruppen mehr vorhanden sein. Die Reaktionskomponenten sowie gegebenenfalls Katalysatoren werden vorzugsweise bei Temperaturen von etwa 50 bis 80°C gemischt, eventuell in Gegenwart von inerten Lösungsmitteln, und durch Kühlung wird verhindert, daß die Reaktionstemperatur über etwa 100 bis 120°C ansteigt. Werden

Schutzgruppen verwenden, die nur bei höheren Temperaturen abspalten und schwerflüchtig sind, wie höhere Alkohole, so verbleiben diese Komponenten zum großen Teil als Weichmacher im Film. Es wird Caprolactam, Phenol oder Kresol und Methyl-äthyl-ketoxim als Blockierungsmittel bevorzugt.

Als Polyisocyanate eignen sich alle in der Polyurethanchemie verwendeten Polyisocyanate auf Basis aromatischer, aliphatischer oder cycloaliphatischer Grundkörper mit mindestens zwei Isocyanatgruppen pro Molekül. Typische Beispiele sind die Isomeren bzw. Isomergemische von Phenylendiisocyanat, Toluylendiisocyanat, Xylylendiisocyanat, Naphthylendiisocyanat, 4,4'-Dibenzylendiisocyanat, 4,4'-Diphenylmethandiisocyanat, 4,4'-Diphenyldimethylmethandiisocyanat, Di- und Tetraalkyldiphenylmethandiisocyanat sowie ihre Hydrierungsprodukte wie 1-Methyl-2,4-diisocyanato-cyclohexan, Cyclohexan-1,4-diisocyanat, Dicyclohexylmethandiisocyanat. Weitere Beispiele sind Butan-1,4-diisocyanat, Hexan-1,6-diisocyanat, 1,6-Diisocyanato-2,2,4-trimethylhexan und 1-Isocyanato-methyl-3-isocyanato-1,5,5-trimethylcyclohexan. Es können auch Triisocyanate wie 1-Methylbenzol-2,4,5-triisocyanat, Biphenyl-1,4,4'-triisocyanat und Triphenylmethantriisocyanat allein oder in Kombination mit den vorgenannten Diisocyanaten verwendet werden. Es können auch die durch Dimerisation oder Trimerisation entstandenen höhermolekularen Polyisocyanate oder NCO-Addukte, die durch geeignete Umsetzung von Diisocyanaten mit Wasser oder niedrigmolekularen Glykolen oder Polyolen wie Äthylenglykol, Propandiol, Trimethylolpropan, Glycerin usw. oder höherfunktionelle, Hydroxylgruppen aufweisende Polyäther, Polyester, Polyamide, Polylactone, Butadienöldiole usw. unter Ausschluß von Feuchtigkeit entstehen und noch freie Isocyanatgruppen enthalten, verwendet werden. Zur Steuerung der anwendungstechnischen Eigenschaften kann die vorhandene Zahl an Isocyanatgruppen durch Umsetzung mit gesättigten oder ungesättigten Monoalkoholen oder entsprechenden sekundären Aminen verschiedener Kettenlänge reduziert werden.

Die Auswahl des Blockierungsmittels muß so getroffen werden, daß die entstehenden blockierten Isocyanate in wäßriger Lösung bei etwa neutralem bis schwach basischem pH-Wert stabil sind und bei geeigneten Einbrenntemperaturen von etwa 160 bis 210°C wieder zurückspalten. Durch Zumischen geeigneter Katalysatoren in einer Konzentration von etwa 0,1 bis 2 Gew.-% bezogen auf Harzfestkörper kann die Einbrenntemperatur gesenkt werden. Es eignen sich hierfür organische Metallverbindungen wie Zinkoctoat, Dibutylzinndilaurat, Eisen- oder Zink-acetylacetonat. Zwischen NCO und OH-Gruppe besteht ein solches Äquivalenzverhältnis, daß auf 0,1 bis 1 blockiertes Isocyanat etwa eine freie OH-Gruppe kommt.

Das Überzugsmittel gemäß der Erfindung enthält zweckmäßig 95 bis 50, vorzugsweise mindestens etwa 60 Gew.-% carboxylgruppenhaltigen Polyester und 5 bis 35 Gew.-% der oben aufgezählten Vernetzungsmittel sowie 0 bis 25 Gew.-% der nachfolgend beschriebenen OH-Gruppen enthaltenden Modifizierungsmittel.

Zur Verbesserung der anwendungstechnischen Eigenschaften ist es manchmal erforderlich, das reaktive Vernetzungsharz mit dem carboxylgruppenhaltigen Polyester durch Einwirken von erhöhten Temperaturen zu präkondensieren. Diese Vorreaktion darf jedoch nicht soweit geführt werden, daß das Bindemittel sich nicht mehr im gewünschten Ausmaß lösen läßt.

Zur Verbesserung der Fließeigenschaften beim Einbrennen, sowie der Flexibilität und Schlagfestigkeit der gehärteten Überzüge werden 0 bis 25 Gew.-%, bevorzugt 5 bis 20 Gew.-% eines hydroxylgruppenhaltigen, langkettigen Modifizierungsmittels auf Basis veresterter Polyglycidyläther und/oder ungesättigter oder gesättigter Polyester und/oder (Meth)acrylat-Copolymerisate mit einer OH-Zahl von 50 bis 650, bevorzugt 100 bis 500 und einem mittleren Molekulargewicht (M_n) von 300 bis 7000, bevorzugt 1000 bis 5000 zugesetzt. Die Harze müssen in einem solchen Molekulargewichtsbereich liegen, daß sie beim Einbrennen nicht mehr flüchtig sind, jedoch bei Wärmeerwirkung eine verbesserte Fließfähigkeit erzielen.

Die Herstellung geeigneter Harze ist bekannt und erfolgt in üblicher Weise durch accotrope oder Schmelzkondensation der Ausgangsprodukte eventuell in Gegenwart geeigneter Katalysatoren. Ester von Polyglycidyläthern wie z. B. flüssiger Epoxiharzen werden durch Umsetzung mit soviel synthetischer gesättigter oder trocknender Monocarbonsäure wie Isononansäure, Kokosvorlauftettsäure, Sojafettsäure, Tallölfettsäure, Leinölfettsäure, isomerisierte Leinölfettsäure oder Synourinfettsäure erhalten, daß alle Epoxigruppen umgesetzt sind, die OH-Gruppen jedoch unverestert bleiben. Nach einer besonderen Ausführungsform werden z. B. feste Epoxiharze mit Hydroxycarbonsäuren wie Dimethylolpropionsäure, Milchsäure oder Hydroxistearinsäure in Gegenwart von Triphenylphosphin umgesetzt. Nach einer anderen Ausführungsform werden Polyglycidyläther des Bisphenol A mit Aminoalkoholen mit einer sekundären NH-Gruppe umgesetzt, z. B. Diäthanolamin, Di-n-butanolamin, Methyläthanolamin, Diisopropanolamin oder N-Cyclohexyläthanolamin, Diisopropanolamin oder N-Cyclohexyläthanolamin. Durch vollständige Veresterung der Ausgangskomponenten wird gewährleistet, daß die Säurezahl der Harze unter 5, bevorzugt unter 2 mg KOH/g Feststoff liegt.

Geeignete OH-gruppenhaltige Polyester werden durch Veresterung von Polyalkoholen, Monoalkoholen, Di- und Tricarbonsäureanhydriden hergestellt, wobei durch die Wahl der Mengenverhältnisse eine Patton'sche Alkydkonstante von 1,00 bis 1,20, bevorzugt 1,03 bis 1,10 eingestellt wird. Es werden die gleichen Rohstoffe wie beim carboxylgruppenhaltigen Polyester bevorzugt mit dem Unterschied, daß zum Erzielen einer höheren Elastizität als Dicarbonsäure auf ringförmige Dicarbonsäuren verzichtet und nur langkettige, aliphatische Dicarbonsäuren wie Azelaensäure, Sebazinsäure oder dimere Fettsäure verwendet werden. Die Säurezahl dieser Polyester liegt unter 25, zweckmäßig unter 15 mg KOH/g.

Durch Zusatz von geeigneten OH-gruppenhaltigen Copolymerisaten können die Eigenschaften im Hinblick auf Umgriff, Härte und Elastizität oder Korrosionsschutz je nach Auswahl der geeigneten Monomere variiert werden. Beispiele für aliphatische Alkoholgruppen enthaltende Vinylmonomere sind Hydroxialkyl(meth)acrylsäureester wie Hydroxypropylacrylat, Butandiolmonomethacrylat, 2,2-Dihydroxypropylmethacrylat, Diäthylenglykolmonomethacrylat, N-Hydroxialkyl(meth)acrylsäureamide, z. B. N-(2-Hydroxiäthyl)-methacrylamid, N,N-Bis-(hydroxiäthyl)-acrylamid, N-2-Hydroxi-1,1-bis(hydroximethyl)-äthylmethacrylamid, Allylalkohol oder Polyalkoholmonoallyläther, z. B. Trimethylolpropan-monoallyläther oder Pentaerythritmonoallyläther. Außer den OH-gruppenhaltigen Monomeren werden (Meth)acrylsäureester, Styrol, Vinyltoluol, Dialkylmaleinate oder

-fumarate, Acrylnitril usw. eingesetzt. Die OH-Gruppen können auch dadurch eingebaut werden, daß carboxylgruppenhaltige Copolymerisate mit Alkylenoxiden, z. B. Äthylenoxid, Propylenoxid umgesetzt werden. Es werden Copolymere, die primäre OH-Gruppen enthalten, bevorzugt. Die Copolymerisation wird in üblicher Weise durch Erwärmen in organischen Lösungsmitteln wie sekundär Butanol, Äthylglykol oder Butylglykol durchgeführt unter Zusatz von in Monomeren löslichen radikalischen Initiatoren wie tert. Butylperoctat, tert.-Butylhydroperoxid, Cumolhydroperoxid, Di-tert.-butylperoxid oder Azo-bis-isobutyronitril.

Aus den so erhaltenen Umsetzungsprodukten wird ein wasserverdünnbares Überzugsmittel nach den an sich üblichen Verfahren hergestellt durch Neutralisation mit Basen und Verdünnen mit destilliertem oder entionisiertem Wasser, eventuell unter Zusatz von weiteren Lösungsmitteln. Es ist dabei darauf zu achten, daß die Verdünnung auf einen niedrigeren Festkörper allmählich erfolgt, damit nicht auflösbare Koagulate oder Fällungserscheinungen vermieden werden. Die zur Neutralisation des erfindungsgemäßen Überzugsmittels geeigneten Basen sind solche, die auch gemäß dem Stand der Technik auf diesem Gebiet eingesetzt werden, z. B. Ammoniak, primäre, sekundäre oder tertiäre Alkylamine wie Diäthylamin, Triäthylamin, Morpholin, ebenso wie Alkanolamine wie Diisopropanolamin, Dimethylaminoäthanol, Dimethylamino-2-methylpropanol, quaternäre Ammoniumhydroxide oder eventuell auch geringe Mengen Alkylenpolyamine wie Äthylendiamin oder Diäthylentriamin. Die Auswahl des Amin-Neutralisationsmittels beeinflusst die Stabilität der wäßrigen Dispersion und muß dementsprechend geprüft werden. Flüchtige Stickstoffbasen werden bevorzugt, doch können auch nicht-flüchtige Basen wie Lithium, Natrium und Kalium als Hydroxide oder als Carbonate als Salzbildner verwendet werden. Die obere Grenze der zugesetzten Aminmenge ergibt sich aus dem 100%igen Neutralisationsgrad der vorhandenen Carboxylgruppen. Die untere Grenze ist durch die Stabilität der hergestellten Lösung und durch das Eindispersiervermögen des Nachfüllkonzentrates gegeben. Vorzugsweise wird die Base in stöchiometrischem Unterschub verwendet, berechnet auf die Carboxylfunktion des Reaktionsproduktes, da bei zu hohen Aminmengen das Amin nur eine Lösungsmittelwirkung hat und zu Oberflächenstörungen führt. Der Neutralisationsgrad liegt erfahrungsgemäß zwischen 40 und 100%. Der pH-Wert des neutralisierten Überzugsmittels soll etwa 6,5 bis 9,0 betragen.

Zur Unterstützung der Wasserverdünnbarkeit, zur Verlaufs-förderung und zur leichteren Handhabbarkeit der konzentrierten Harze können die erfindungsgemäßen Überzugsmittel Lösungsmittel enthalten, die schon entweder bei der Polymerisation des Acrylcopolymers oder beim Lösen des Polyesters zugegeben oder bei der Herstellung des Lackes noch nachträglich mit eingebaut werden. Die obere Grenze für organische Lösungsmittel liegt bei etwa 15 Gew.-%, vorzugsweise etwa 10 Gew.-%, bezogen auf die Gesamtmenge des wäßrigen Überzugsmittels. Aus Gründen des Umweltschutzes ist die Verwendung von möglichst wenig organischen Lösungsmitteln anzustreben. Zur Senkung der Viskosität werden mit Wasser unbegrenzt mischbare Lösungsmittel verwendet wie Methanol, Isopropanol oder die Halbbäther von Glykolen wie Äthylenglykolmonobutyläther oder auch Ketoalkohole wie Diacetonalkohol.

Die sauren Konzentrate mit einem Festkörper von 85 bis 60 Gew.-% können in üblicher Weise mit Kugelmühle, Dreimalze oder Sandmühle pigmentiert werden, und sind nach Verdünnen auf Verarbeitungskonsistenz nach allen üblichen Auftragsverfahren wie Aufstreichen, Aufwalzen, Spritzen, Tauchen, Elektrotaschen verarbeitbar. Zur Pigmentierung der Bindemittel können alle üblichen Pigmente, Füllstoffe und Lackhilfsmittel verwendet werden, solange sie mit Wasser keine störende Reaktion eingehen, keine wasserlöslichen Fremdionen einschleppen und beim Altern nicht ausfallen. Das Pigment-Bindemittel-Verhältnis ist abhängig von der Viskosität des Bindemittels und liegt für die Elektrotaschlackierung im allgemeinen zwischen 0,10 zu 1 und 0,7 zu 1. Beim Anreiben in Gegenwart der Vernetzungsharze kann durch die Wärmeerhöhung schon eine unkontrollierte Präkondensation ablaufen. Es ist deshalb zweckmäßig, daß man einen Teil des Polyesters mit Pigmenten, Füllstoffen, Korrosionsschutzinhibitoren anreibt und dann mit dem Rest des Polyesters, der OH-gruppenhaltigen Komponente und dem Vernetzungsmittel kalt mischt. Die Lacke sind besonders für die Elektrotaschlackierung von Metallen geeignet und geben z. B. nach dem Einbrennen von 10 Minuten bis 1 Stunde bei 130 bis 240°C glatte, harte Filme mit guter Elastizität.

Die Filme können bei Temperaturen bis zu etwa 35°C abgeschieden werden bei Abschiedespannungen von 100 bis 400 Volt für eine Trockenfilmstärke von 10 bis 40 µm. Harzviskosität, Festkörper, Lösungsmittelgehalt, Abscheidetemperatur und -zeit sowie Spannung werden so gewählt, daß die gewünschte Schichtstärke auf dem Blech nach dem Abspülen und Einbrennen erhalten wird.

Vergleichsbeispiel

273 g einer Kokosvorlauffettsäure (Säurezahl 375) und 615 g Neopentylglykol werden in einem 2-Liter-Kolben mit Rührung und Kolonne eingefüllt und unter Inertgas so langsam auf 200°C geheizt, daß die Kolonnenkopftemperatur 102°C nicht überschreitet. Bei einer Säurezahl von 7,5 bis 8 wird auf 180°C gekühlt, 72 g Adipinsäure und 540 g Trimellithsäureanhydrid zugegeben. Es wird langsam auf 180°C geheizt und nach Erreichen einer Säurezahl von ca. 55 mit Butylglykol und Butanol (9 : 1) auf 80% Festkörper verdünnt.

Endwerte:

Säurezahl:	53,2 mg KOH/g Festharz
Viskosität:	1130 mPas, gemessen bei 25°C nach Verdünnen auf 50% mit Butylglykol
Festkörper:	78,8 Gew.-% gemessen durch 15 Min. langes Erwärmen auf 185°C im Umlufttrockenschrank
Patton'sche Alkydkonstante:	K = 0,98
OH-Zahl berechnet:	57 mg KOH/g Festharz

203 g Harzlösung werden mit 40 g Resimene 765 von der Firma Monsanto gemischt und auf eine 10%ige wäßrige Lösung unter Zugabe von 16 g Diisopropanolamin verdünnt. Abscheidungsergebnisse siehe Tabelle 1.

Zur Altersprüfung wird das Bad ohne elektrische Belastung 4 bis 8 Wochen gerührt und von Zeit zu Zeit zinkphosphatierte Elektroden abgeschieden. Nach etwa 4 Wochen zeigt sich eine verstärkte Kochneigung bei wolkenartiger Verfärbung, die besonders bei hellen Pigmentierungen ins Auge fällt. Die Oberfläche zeigt unregelmäßige Schälstrukturen und wird rau.

Herstellungsbeispiel A

654 g Neopentylglykol und 136 g Trimethylolpropan werden in einem 2 Liter-Kolben mit Rührer und Kolonne aufgeschmolzen.

Danach werden 271 g Isophthalsäure und 125 g Trimellithsäureanhydrid zugegeben. Unter Inertgas wird so auf 210°C geheizt, daß die Kolonnenkopftemperatur 102°C nicht überschreitet. Bei einer Säurezahl von 12 wird auf 150°C gekühlt. Anschließend wird ein Gemisch von 536 g Isodekanol und 778 g Trimellithsäureanhydrid zugegeben. Es wird auf 180°C geheizt und nach Erreichen einer Säurezahl von etwa 50 mit Butylglykol auf einen Festkörper von etwa 80 Gew.-% verdünnt.

Patton'sche Alkydkonstante: $K = 0,98$
 Säurezahl: 47 mg KOH/g Festharz
 OH-Zahl berechnet: 90 mg KOH/g Festharz
 Viskosität: 661 mPas, gemessen bei 25°C nach Verdünnen auf 50 Gew.-% mit Butylglykol
 Festkörper: 81,9 Gew.-%, gemessen durch 15 Min. langes Erwärmen auf 185°C im Umluft-Trockenschrank

Herstellungsbeispiel B

670 g Neopentylglykol und 367 g dimerisierte Fettsäure werden in einem 4-Liter-Kolben mit Rührer und Kolonne aufgeschmolzen. Danach werden 219 g Isophthalsäure und 230 g Trimellithsäureanhydrid zugegeben. Unter Inertgas wird so auf 210°C geheizt, daß die Kolonnenkopftemperatur 102°C nicht überschreitet. Bei einer Säurezahl von 14 wird auf 150°C gekühlt. Anschließend werden kurz nacheinander 355 g Triisodekanol, 202 g Di-(2-äthylhexyl)amin und 476 g Trimellithsäureanhydrid zugegeben. Es wird auf 180°C geheizt und nach Erreichen einer Säurezahl von etwa 45 mit Butylglykol und sekundärem Butanol im Verhältnis 1 : 4 auf etwa 75 Gew.-% verdünnt.

Patton'sche Alkydkonstante: $K = 0,98$
 Säurezahl: 43 mg KOH/g Festharz
 Hydroxyl-Zahl (berechnet): 60 mg KOH/g Festharz
 Viskosität: 672 mPas, gemessen bei 25°C nach Verdünnen auf 50 Gew.-% mit Butylglykol
 Festkörper: 72,4 Gew.-%, gemessen durch 15 Min. langes Erwärmen auf 185°C im Umluft-Trockenschrank

Herstellungsbeispiel C

Herstellungsverfahren wie im Herstellungsbeispiel A, aber unter Verwendung folgender Rohstoffmengen:

570 g Neopentylglykol
 118 g Trimethylolpropan
 236 g Isophthalsäure
 109 g Trimellithsäureanhydrid

Diese Komponenten werden verestert bis zur Säurezahl 15. Dann werden zugesetzt:

787 g technischer Linoleylalkohol mit einer Jodzahl von 150 bis 170 und
 678 g Trimellithsäureanhydrid

Es wird auf 180°C geheizt und nach Erreichen einer Säurezahl von etwa 45 mit Butylglykol und sekundärem Butanol im Verhältnis 1 : 4 auf einen Festkörper von etwa 75 Gew.-% verdünnt.

Patton'sche Alkydkonstante: $K = 0,98$
 Säurezahl: 44 mg KOH/g Festharz
 Hydroxyl-Zahl (berechnet): 82 mg KOH/g Festharz
 Viskosität: 982 mPas, gemessen bei 25°C nach Verdünnen auf 50 Gew.-% mit Butylglykol
 Festkörper: 71,8 Gew.-%, gemessen durch 40 Min. langes Erwärmen auf 180°C im Umluft-Trockenschrank

Herstellungsbeispiel D

OH-gruppenhaltiger Epikresster

- 5 10 kg technisches Xylol werden mit 280 g Triphenylphosphin auf 120 bis 130° C erwärmt, und 78,8 kg eines Polyglycidyläthers auf Basis Bisphenol A mit einem Epoxidgruppenvalenzgewicht von 925 werden allmählich zugegeben. Nach vollständigem Aufschmelzen werden 11,5 kg Dimethylolpropionsäure zugegeben. Bei Temperaturen von 175 bis 185° C wird das Reaktionswasser azeotrop abgedestilliert. Unter Vakuum wird das organische Lösungsmittel abdestilliert. Dann wird auf etwa 130° C abgekühlt. Mit Butylglykol wird auf etwa 70 Gew.-% verdünnt.

- 10 Säurezahl: 7,3 mg KOH/g Festsubstanz
Viskosität: 1900 mPas gemessen bei 25° C nach Verdünnen auf 50 Gew.-% mit Butylglykol
Festkörper: 71,6 Gew.-% gemessen durch 40 Min. langes Erwärmen auf 180° C im Umluft-Trockenschrank

15 Herstellungsbeispiel E

OH-gruppenhaltiges Acrylat

- 20 In 667 g sekundärem Butanol werden bei etwa 100° C in drei Schritten ein Gemisch von 636 g n-Butylacrylat, 344 g Hydronäthylacrylat und 10 g Bis-isobutyronitril eingebracht und anschließend in vier Stunden unter Zusatz von 2 mal je 3 ml Tertiär-Butylperacrylat auspolymerisiert.

Festkörper: 59,2 Gew.-% gemessen durch 40 Min. langes Erwärmen auf 180° C im Umluft-Trockenschrank

25 Herstellungsbeispiel F

Verkettetes Polycaprolactam

- 30 2778 g biuret haltiges Trimetamethylisocyanat (Desmodur N der Fa. Bayer AG) werden auf 80° C aufgewärmt und 2070 g ε-Caprolactam in drei Stunden so langsam zugegeben, daß die Reaktions Temperatur 100° C nicht übersteigt. Danach wird solange bei dieser Temperatur gehalten, bis die NCO-Zahl unter 0,3% abgesunken ist. Man verdünnt mit technischem Xylol auf einen Festkörper von 90 Gew.-%.

35 Herstellungsbeispiel G

Verkettetes Polycaprolactam

- 40 42,9 kg Isophorondisocyanat werden auf 80° C aufgewärmt. Dann werden 37,8 kg ε-Caprolactam in drei Stunden so langsam zugegeben, daß die Reaktions Temperatur von 100° C nicht überschritten wird. Danach wird solange bei dieser Temperatur gehalten, bis die NCO-Zahl unter 0,1% abgesunken ist. Man verdünnt mit Butylglykol auf 80 Gew.-%.

45 Herstellungsbeispiel H

Hydroxygruppenhaltiger Polyester

- 50 769,6 g Neopentylglykol, 258 g Trimethylolpropanol und 1228,4 g Isophthalinsäure werden in einem 2-Liter-Kolben mit Rührer und unter Inertgas so langsam auf 225° C geheizt, daß die Kolbenkopftemperatur 102° C nicht überschreitet. Bei einer Säurezahl von ca. 15 wird die Kolonne abgebaut und bei 200° C ab einer Säurezahl von etwa 10 unter Vakuum gehalten, bis eine Säurezahl von etwa 5 erreicht ist.

Endwert:

- 55 Säurezahl = 5,5
Viskosität = 349 mPas (nach Verdünnen auf 50% mit Dimethylmethanol)

Trimellithsäure-Additiv

- 60 595,2 g Trimellithsäureanhydrid wurden in einem 2-Liter-Kolben aufgeschmolzen (ca. 160° C) und danach wurden 403 g Ethylhexanol und 1 ml Dimethylamin als Gemisch langsam zugegeben.

Umsetzung des hydroxygruppenhaltigen Polyesters mit dem Trimellithsäure-Additiv

- 65 1000 g OH-Polyester mit 386,4 g Trimellithsäure-Additiv wurden in einem 2-Liter-Kolben eingebracht und bei Temperaturen von 160 bis 175° C bis auf eine Säurezahl von 50 geheizt. Anschließend nach Abkühlen auf ca. 100° C wurde mit 455 g Butylglykol und sekundärem Butanol im Verhältnis 1 : 4 auf 75 Gew.-% verdünnt.

Beispiel 1

195 g der nach Herstellungsbeispiel A erhaltenen Harz-Lösung werden mit 40 g Resimene 765 (handelsübliches Melaminharz) gemischt und auf eine 10%ige wäßrige Lösung unter Zugabe von 16 g Diisopropanolamin verdünnt. Abscheideergebnisse siehe Tabelle 1.

5

Beispiel 2

195 g der nach Herstellungsbeispiel A erhaltenen Harz-Lösung werden mit 40 g eines niedrigmolekularen Methylolphenolätherharzes gemischt und unter Zugabe von 16 g Diisopropanolamin auf eine 10%ige wäßrige Lösung mit Wasser verdünnt. Abscheideergebnisse siehe Tabelle 1.

10

Beispiel 3

276 g des nach Herstellungsbeispiel B erhaltenen carboxylgruppenhaltigen Polyesters werden unter Zugabe von 16 g Diisopropanolamin und 0,1 g Hydrochinon auf eine 10%ige wäßrige Lösung mit Wasser verdünnt. Abscheidungsergebnisse siehe Tabelle 1.

15

Beispiel 4

221 g des gemäß Herstellungsbeispiel B erhaltenen carboxylgruppenhaltigen Polyesters werden mit 26,7 g eines mit Butanol verätherten Phenolresol auf Basis Bisphenol A, 75%ig in Isopropanol gelöst und 27,9 g des gemäß Herstellungsbeispiel D erhaltenen OH-gruppenhaltigen Epikoteesters gemischt und unter Zusatz von 16 g Diisopropanolamin und 0,1 g Hydrochinon auf eine etwa 10%ige wäßrige Lösung mit Wasser verdünnt. Abscheidungsergebnisse siehe Tabelle 1.

20

25

Beispiel 5

221 g des gemäß Herstellungsbeispiel B hergestellten carboxylgruppenhaltigen Polyesters werden mit 20,4 g eines mischverätherten Hexamethylolmelamins und 33,8 g des in Herstellungsbeispiel E beschriebenen OH-gruppenhaltigen Acrylatharzes gemischt und unter Zugabe von 16 g Diisopropanolamin und 0,1 g Hydrochinon auf eine 10%ige wäßrige Lösung mit Wasser verdünnt. Abscheidungsergebnisse siehe Tabelle 1.

30

Beispiel 6

278 g des in Herstellungsbeispiel C beschriebenen carboxylgruppenhaltigen Polyesters werden unter Zugabe von 16 g Diisopropanolamin auf eine 10%ige wäßrige Lösung mit Wasser verdünnt. Abscheidungsergebnisse siehe Tabelle 1.

35

Beispiel 7

223 g des gemäß Herstellungsbeispiel C hergestellten carboxylgruppenhaltigen Polyesters werden mit 26,7 g eines butanolverätherten Phenolresols auf Basis Bisphenol A, 75%ig in Isopropanol gelöst und 27,9 g des in Herstellungsbeispiel D beschriebenen OH-gruppenhaltigen Epikoteesters gemischt und unter Zusatz von 16 g Diisopropanolamin auf eine 10%ige wäßrige Lösung mit Wasser verdünnt. Abscheidungsergebnisse siehe Tabelle 1.

40

45

Beispiel 8

221 g Grundharz nach Herstellungsbeispiel B werden mit 28 g des in Herstellungsbeispiel D beschriebenen OH-gruppenhaltigen Epikoteesters und 22,2 g des verkappten Polyisocyanats nach Herstellungsbeispiel F gemischt. Nach Zusatz von 16 g Diisopropanolamin wird auf etwa 10 Gew.-% mit Wasser langsam verdünnt. Abscheidungsergebnisse siehe Tabelle 1.

50

Beispiel 9

221 g Grundharz nach Herstellungsbeispiel B werden mit 33,8 g des in Herstellungsbeispiel E beschriebenen OH-gruppenhaltigen Acrylatharzes und 22,2 g des in Herstellungsbeispiel F beschriebenen verkappten Polyisocyanats gemischt. Nach Zusatz von 16 g Diisopropanolamin wird auf etwa 10 Gew.-% mit Wasser langsam verdünnt. Dann wird noch 24 Stunden gerührt. Abscheidungsergebnisse siehe Tabelle 1.

55

60

Beispiel 10

237 g des nach Herstellungsbeispiel C erhaltenen Polyesters werden mit 41,8 g des nach Herstellungsbeispiel G erhaltenen verkappten Polyisocyanats vermischt. Nach Zusatz von 16 g Diisopropanolamin wird auf etwa 10 Gew.-% mit Wasser langsam verdünnt. Die Abscheidung erfolgt nach 24stündigem Rühren. Abscheidungsergebnisse siehe Tabelle 1.

65

Beispiel 11

358,1 g Grundharz nach Herstellungsbeispiel H werden mit 96,8 g eines mischveretherten Hexamethylolmelamins gemischt und unter Zugabe von 52,7 g einer 50%igen Diisopropanolamin-Mischung mit Wasser und 2492 g vollentsalztem Wasser verdünnt.

Badwerte:

Festkörper: 10,4 Gew.-% (25 min 180°C)

pH-Werte = 7,35

MEQ-Werte = 60,9

Badleitfähigkeit: 1049 μScm^{-1}

Es wurde 2 Minuten bei 25°C unter Anlegen einer Spannung von 160 Volt ein glatter Film abgeschieden mit einer Schichtdicke von 24,8 μm . Die mit Wasser abgespülte Platte wurde 25 min bei 180°C eingebrannt. Pendelhärte: 192 Sek (nach König) MEK-Rub-Test größer als 100.

Tabelle 1

	Vergleichsversuch	Beispiel 1	Beispiel 2	Beispiel 3	Beispiel 4
pH-Wert	7.4	7.1	7.3	8.2	8.6
Leitfähigkeit	830 μScm^{-1}	700 μScm^{-1}	850 μScm^{-1}	880 μScm^{-1}	800 μScm^{-1}
MEQ-Wert	58	60	60	55	54
Abscheidebedingungen	2 Min. 30°C	2 Min. 30°C	2 Min. 30°C	2 Min. 30°C	2 Min. 30°C
Abscheidespannung für 25 μm	120 Volt	210 Volt	330 Volt	200 Volt	105 Volt
Einbrenntemperatur	25 Min. 175°	25 Min. 175°	25 Min. 175°	25 Min. 175°	25 Min. 175°
Pendelhärte (DIN 53 157)	165"/170"	75"/80"	133"/136"	59"/71"	98"/101"
Erichson-Tiefung (DIN 53 156)	5 mm	4.2 mm	8.2 mm	9.4 mm	8.8 mm
Oberfläche nach Alterung	nicht i.O.	glatt i.O.	glatt i.O.	glatt i.O.	glatt i.O.
Bleigeprobe	bedingt i.O.	i.O.	i.O.	i.O.	i.O.
Absetzneigung	i.O.	i.O.	i.O.	i.O.	i.O.
Salzprüftest (DIN 50 021)	nach 168 Std.	nach 240 Std.	nach 240 Std. auf Bonder 125	nach 168 Std.	nach 168 Std.
Unterwanderung am Schnitt	17-22 mm	13-17 mm	8-13 mm	6-8 mm	11-17 mm

i.O. = in Ordnung

Tabelle 1 (Fortsetzung)

	Beispiel 5	Beispiel 6	Beispiel 7	Beispiel 8	Beispiel 9	Beispiel 10
pH-Wert	8,3	7,9	7,8	8,5	8,5	8,0
Leitfähigkeit	835 μScm^{-1}	720 μScm^{-1}	720 μScm^{-1}	830 μScm^{-1}	740 μScm^{-1}	720 μScm^{-1}
MEQ-Wert	55	54	57	58	54	53
Abscheidebedingungen	2 Min. 30°C	2 Min. 30°C	2 Min. 30°C	2 Min. 30°C	2 Min. 30°C	2 Min. 30°C
Abscheidespannung für 25 μm	220 Volt	90 Volt	130 Volt	200 Volt	140 Volt	100 Volt
Einbrenntemperatur	25 Min. 175°	25 Min. 175°	25 Min. 175°	25 Min. 175°	25 Min. 190°	25 Min. 175°
Pendelhärte (DIN 53 157)	85°/84"	165°/185"	196°/186"	115°/120"	76°/77"	210°/155"
Bruchhärte-Tiefung (DIN 53 156)	6,9 mm	8,2 mm	9,0 mm	9,3 mm	9,9 mm	8,1 mm
Oberfläche nach Alterung	glatt i.O.	i.O.	glatt i.O.	glatt i.O.	glatt i.O.	glatt i.O.
Blageprobe	bedingt i.O.	i.O.	i.O.	i.O.	i.O.	i.O.
Absetzneigung	i.O.	i.O.	i.O.	i.O.	i.O.	i.O.
Salzprüftest (DIN 50 021)		nach 168 Stunden auf Bonder 125				
Unterwanderung am Schnitt	4-6 mm	8-11 mm	5-9 mm	4,5-7 mm	5,5-8 mm	8,5-12 mm

i.O. = in Ordnung

Patentansprüche

1. Carboxylgruppenhaltiger Polyester mit einer Säurezahl von 30 bis 150, einer Hydroxylzahl von 20 bis 150 und einer Patton'schen Alkydkonstante von 0,9 bis 1,2, erhältlich durch Umsetzung von
 - a) zwei- und/oder mehrwertigen aliphatischen und/oder cycloaliphatischen gesättigten Alkoholen,
 - b) aliphatischen aromatischen und/oder cycloaliphatischen Dicarbonsäuren, und
 - c) 0 bis 50 Mol-% von drei- und/oder mehrbasischen cyclischen Carbonsäuren, zu einem OH-gruppenhaltigen Polyester und dessen weitere Umsetzung mit 50 bis 100 Mol-% der drei- oder mehrbasischen cyclischen Carbonsäuren und einem Monoalkohol und/oder einem sekundären Amin, oder dessen weitere Umsetzung mit 50 bis 100 Mol-% eines Vorkondensates aus drei- oder mehrbasischen cyclischen Carbonsäuren und einem Monoalkohol und/oder einem sekundären Amin, so daß mindestens eine Carboxylgruppe, jedoch nicht alle Carboxylgruppen des gleichen Säuremoleküls mit aliphatischen und/oder cycloaliphatischen Monoalkoholen mit 3 bis 20 C-Atomen und/oder sekundären Aminen mit 6 bis 36 Kohlenstoffatomen teilkondensiert sind.
2. Polyester nach Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, daß zwei- und/oder mehrwertige aliphatische und/oder cycloaliphatische gesättigte Alkohole solche sind, die sterisch behinderte primäre und/oder sekundäre Alkoholgruppen enthalten.
3. Polyester nach einem der Ansprüche 1 oder 2, dadurch gekennzeichnet, daß er 0,3 bis 3,0, vorzugsweise 0,5 bis 2,5 Milliäquivalente aliphatische, aromatische und/oder cycloaliphatische Dicarbonsäuren pro Gramm Harz einkondensiert enthält.
4. Polyester nach einem oder mehreren der Ansprüche 1 bis 3, dadurch gekennzeichnet, daß er aliphatische gesättigte Dicarbonsäuren in einer Menge von bis zu 20, vorzugsweise bis zu 10 Mol-%, bezogen auf die Gesamt-Summe der Molzahlen aller Carbonsäuren, einkondensiert enthält, vorzugsweise Adipinsäure und/oder dimerisierte ungesättigte Fettsäuren.
5. Polyester nach einem oder mehreren der Ansprüche 1 bis 4, dadurch gekennzeichnet, daß er als aromatische und/oder cycloaliphatische Dicarbonsäure einkondensiert enthält monocyclische Dicarbonsäuren, die vorzugsweise kein intramolekulares Anhydrid bilden.
8. Polyester nach einem oder mehreren der Ansprüche 1 bis 4, dadurch gekennzeichnet, daß er als drei- oder mehrbasische cyclische Carbonsäuren monocyclische, insbesondere Benzol-Carbonsäuren, die vorzugsweise mindestens zwei Carboxylgruppen in Orthostellung zueinander enthalten, vorzugsweise Trimellithsäure(anhydrid), einkondensiert enthält.
7. Polyester nach einem oder mehreren der Ansprüche 1 bis 6, dadurch gekennzeichnet, daß er eine Säurezahl von 35 bis 100, vorzugsweise 40 bis 60 aufweist.
8. Polyester nach einem oder mehreren der Ansprüche 1 bis 7, dadurch gekennzeichnet, daß er eine Viskosität, gemessen in 50%iger Lösung in Butylglykol bei 25°C, von 200 bis 3000, vorzugsweise 300 bis 1500 mPas aufweist.
9. Polyester nach einem oder mehreren der Ansprüche 1 bis 8, dadurch gekennzeichnet, daß er eine Hydroxylzahl von 30 bis 90 aufweist.
10. Polyester nach einem oder mehreren der Ansprüche 1 bis 9, dadurch gekennzeichnet, daß er eine Patton'sche Alkydkonstante von 0,93 bis 1,05, bevorzugt von 0,94 bis 1,00, aufweist.
11. Verfahren zur Herstellung der carboxylgruppenhaltigen Polyester nach einem der Ansprüche 1 bis 10 durch Polykondensation von
 - a) zwei- und/oder mehrwertigen aliphatischen und/oder cycloaliphatischen gesättigten Alkoholen,
 - b) aliphatischen, aromatischen und/oder cycloaliphatischen Dicarbonsäuren, und
 - c) drei- oder mehrbasischen cyclischen Carbonsäuren, dadurch gekennzeichnet, daß man zunächst die Komponenten a) und b) und 0 bis 50 Mol-% der Komponente c) zu einem OH-gruppenhaltigen Polyester umsetzt und diese mit 50 bis 100 Mol-% der drei- oder mehrbasischen cyclischen Carbonsäuren und einem Monoalkohol und/oder sekundären Amin oder dem Reaktionsprodukt aus Komponente c) und einem Monoalkohol und/oder einem sekundären Amin so umsetzt, daß mindestens eine Carboxylgruppe, jedoch nicht alle Carboxylgruppen des gleichen Säuremoleküls mit aliphatischen und/oder cycloaliphatischen Monoalkoholen mit 3 bis 20 C-Atomen und/oder sekundären Aminen mit 6 bis 36 Kohlenstoffatomen teilkondensiert sind.
12. Verfahren nach Anspruch 11, dadurch gekennzeichnet, daß die zwei- und/oder mehrwertigen aliphatischen und/oder cycloaliphatischen gesättigten Alkohole sterisch behinderte primäre und/oder sekundäre Alkoholgruppen enthalten.
13. Verfahren nach einem oder mehreren der Ansprüche 11 bis 12, dadurch gekennzeichnet, daß 0,3 bis 3,0, vorzugsweise 0,5 bis 2,5 Milliäquivalente aliphatische, aromatische und/oder cycloaliphatische Dicarbonsäuren pro Gramm Harz einkondensiert werden.
4. Verfahren nach einem oder mehreren der Ansprüche 11 bis 13, dadurch gekennzeichnet, daß er aliphatische gesättigte Dicarbonsäuren in einer Menge von bis zu 20, vorzugsweise bis zu 10 Mol-%, bezogen auf die Gesamt-Summe der Molzahlen aller Carbonsäuren, einkondensiert enthält, vorzugsweise Adipinsäure und/oder dimerisierte ungesättigte Fettsäuren.
15. Verfahren nach einem oder mehreren der Ansprüche 11 bis 14, dadurch gekennzeichnet, daß man als aromatische und/oder cycloaliphatische Dicarbonsäuren monocyclische Dicarbonsäuren, die vorzugsweise kein intramolekulares Anhydrid bilden, verwendet.
16. Verfahren nach einem oder mehreren der Ansprüche 11 bis 15, dadurch gekennzeichnet, daß man drei- oder mehrbasische cyclische Carbonsäuren monocyclische, insbesondere Benzol-Carbonsäuren, die vorzugsweise mindestens zwei Carboxylgruppen in Orthostellung zueinander enthalten, vorzugsweise Trimel-

lithsäure(anhydrid), einkondensiert enthält.

17. Verfahren nach einem oder mehreren der Ansprüche 11 bis 16, dadurch gekennzeichnet, daß er eine Säurezahl von 35 bis 100, vorzugsweise 40 bis 60 aufweist.

18. Verfahren nach einem oder mehreren der Ansprüche 11 bis 17, dadurch gekennzeichnet, daß er eine Viskosität, gemessen in 50%iger Lösung in Butylglykol bei 25°C, von 200 bis 3000, vorzugsweise 300 bis 1500 mPas aufweist.

19. Verfahren nach einem oder mehreren der Ansprüche 11 bis 18, dadurch gekennzeichnet, daß er eine Hydroxylzahl von 30 bis 90 aufweist.

20. Verfahren nach einem oder mehreren der Ansprüche 11 bis 19, dadurch gekennzeichnet, daß er eine Patton'sche Alkydkonstante von 0,93 bis 1,05, bevorzugt von 0,94 bis 1,00 aufweist.

21. Verwendung der carboxylgruppenhaltigen Polyester nach einem der Ansprüche 1 bis 20 für wäßrige Überzugsmittel, insbesondere für die Elektro-Tauch-Lackierung.